PRÁCTICA INTRODUCTORIO N.º I

(Química)

Materia I (clasificación)

01. Una variable de materia de composición variable se denominan:

a) Sustancia
b) Elemento
c) Mezcla
d) Mezcla homogénea
e) Mezcla heterogénea

02. No es una mezcla homogénea:

a) Salmuera (agua + sal)
b) Bronce (Cu + Sn)
c) Acero (Fe + C)
d) Ozono (O_3)
e) Ninguna de las anteriores.

03. Indique a un compuesto binario y tetratómico.

a) NH_3
b) H_2S
c) NaOH
d) HNO_3
e) $Ca(OH_2)$

04. No es una sustancia simple:

a) Grafito
b) Fósforo
c) Nitrógeno
d) Mercurio
e) Amoniaco (NH_3)

05. Señale a una sustancia compuesta:

a) Grafito
b) Aire
c) Cobre
d) Dióxido de carbono (CO_2)
e) Latón (Cu + Zn)

06. Es una mezcla homogénea:

a) Fósforo
b) Aire ($N_2 + O_2$)
c) Amoniaco (NH_3)
d) Calcio
e) Yeso ($CuSO_4 2H_2O$)

07. Señale a un compuesto ternario y pentatómico

a) CO_2
b) P_2H_4
c) HNO_2
d) $HMnO_4$
e) $Pb(OH)_2$

08. Identifique el tipo de materia si son sustancias (S) o mezclas (M) siguiendo los ejemplos:

( ) Latón
( ) Aluminio
( ) Cerveza
( ) Xenón
( ) Agua potable

a) MSSMS
b) MSMSM
c) SMMSM
d) SSMSM
e) MMSMM

prohibida su venta

09. Se tiene una muestra de amoniaco líquido $NH_{3(l)}$. ¿Cuántas proposiciones son falsas?

I. Es una sustancia.
II. Todos los átomos son iguales.
III. Es una mezcla homogénea.
IV. La composición es constante e invariable.

a) 0
b) 1
c) 2
d) 3
e) 4

10. Por medio de la decantación, se logra separar C en dos líquidos, A y B. El líquido A se puede separar en dos componentes por destilación y B solo se descompone por medios químicos. Según esta información, determine qué alternativa es correcta.

a) A es mezcla heterogénea
b) B es elemento
c) A es compuesto
d) C es mezcla heterogénea
e) B es sustancia simple

Trilce

prohibida su venta

PR-INT.I-Q-AN25
17 - 03